

1/7/1

DIALOG(R) File 351:DERWENT WPI

(c)1999 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

002530278

WPI Acc No: 80-48305C/198028

Benzimidazolyl-2-alkane phosphonic acids - useful corrosion protection agents and wetting agents for aq. pigment dispersions

Patent Assignee: BAYER AG (FARB)

Inventor: BOTTA A; ROTHER H J; TEICHMANN G

Number of Countries: 009 Number of Patents: 006

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Main IPC	Week
DE 2855659	A	19800703					198028 B
EP 12909	A	19800709					198029
JP 55087796	A	19800702					198033
US 4278791	A	19810714					198131
EP 12909	B	19830615					198325
DE 2965696	G	19830721					198330

Priority Applications (No Type Date): DE 2855659 A 19781222

Cited Patents: DE 2206933; DE 2307519; US 3720498; US 3888627; 2.Jnl.Ref

Patent Details:

Patent	Kind	Lan	Pg	Filing	Notes	Application	Patent
--------	------	-----	----	--------	-------	-------------	--------

EP 12909	A	G					
----------	---	---	--	--	--	--	--

Designated States (Regional): AT BE DE FR GB IT NL

EP 12909	B	G					
----------	---	---	--	--	--	--	--

Designated States (Regional): AT BE DE FR GB IT NL

Abstract (Basic): DE 2855659 A

Benzimidazolyl-2-alkane-phosphonic acids of formula (I) are claimed in which R1 and R2 are H, low alkyl, phenyl, halogen, CF3, NO2, low alkoxy, or together form a fused benzene ring; R3 is H, low alkyl, or phenyl or benzyl (opt. substd. by low alkyl or halogen) and A is a 1-15C opt. branched (un)-satd. divalent hydrocarbon gp. (opt. substd. by low alkyl, halogen-substd. phenyl, C OOH or phosphonic acid gp.).

(I) may also be in the form of salts with (in)organic bases and acids.

(I) are useful as corrosion inhibitors, e.g. at 0.0001-0.3 wt.% addn. to aq., aq.-alcoholic, alcoholic and oil-contg. media such as heating fluids, cooling circuits, lubricants, motor oils, etc. (I) are also useful as wetting agents in the prodn. of highly conc. (>45 wt.% solids) pigment- and filler slurries having good pumpability.

Derwent Class: D15; E11; H07; M14

International Patent Class (Additional): B01F-017/32; C02B-009/00;

C07F-009/65; C09B-023/14; C09C-003/08; C10M-001/46; C23F-011/16



(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 79105051.1

(22) Anmeldetag: 10.12.79

(51) Int. Cl.³: **C 07 F 9/65**
C 23 F 11/16, C 09 C 3/08
B 01 F 17/32, C 10 M 1/46

(30) Priorität: 22.12.78 DE 2855659

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
09.07.80 Patentblatt 80/14

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE DE FR GB IT NL

(71) Anmelder: **BAYER AG**
Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen
D-5090 Leverkusen 1, Bayerwerk(DE)

(72) Erfinder: **Botta, Artur, Dr.**
Buschstrasse 149
D-4150 Krefeld(DE)

(72) Erfinder: **Rother, Heinz-Joachim, Dr.**
Breslauer Strasse 31
D-4150 Krefeld(DE)

(72) Erfinder: **Teichmann, Günther, Dr.**
Kruse Bömke 3
D-4150 Krefeld(DE)

(54) **Neue Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren und deren Salze, ein Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Korrosionsschutzmittel oder Netzmittel.**

(57) **Die Erfindung betrifft neue Benzimidazolyl-2- alkan-phosphonsäuren und deren Salze mit anorganischen oder organischen Basen und Säuren, ein Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Korrosionsschutzmittel oder Netzmittel.**

EP 0 012 909 A1

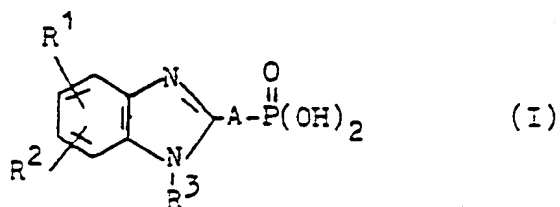
BAYER AKTIENGESELLSCHAFT
Zentralbereich
Patente, Marken und Lizenzen

5090 Leverkusen, Bayerwerk
Mn/Zar

Neue Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren und deren Salze,
ein Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung
als Korrosionsschutzmittel oder Netzmittel

Die Erfindung betrifft neue Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren und deren entsprechende Salze, ein Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Korrosionsschutzmittel oder Netzmittel.

- 5 Es wurden neue Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren der Formel



worin

- 10 R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und
Wasserstoff, Niederalkyl, Phenyl, Halogen,
Trifluormethyl, Nitro, Niederalkoxy be-
deuten oder
gemeinsam einen ankondensierten Benzolring
bilden,

R³ Wasserstoff, Niederalkyl oder gegebenenfalls durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder Benzyl bedeutet, und

5 A ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet, der durch gegebenenfalls durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder durch Carboxyl oder durch die Phosphonsäuregruppe substituiert
10 sein kann,

und deren Salze mit anorganischen oder organischen Basen und Säuren gefunden.

Niederalkylreste für das erfindungsgemäße Verfahren können geradkettige oder verzweigte Kohlenwasserstoff-
15 reste mit bevorzugt 1 bis 6 Kohlenstoffatomen sein.

Beispielsweise seien genannt:

Methyl, Äthyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl und Isohexyl.

Halogenreste für das erfindungsgemäße Verfahren können
20 Fluor, Chlor, Brom oder Jod, bevorzugt Fluor und Chlor, sein.

Niederalkoxyreste für das erfindungsgemäße Verfahren können einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit bevorzugt 1 bis 6 Kohlenstoffatomen,
25 insbesondere 1 bis 2 Kohlenstoffatomen enthalten.

Beispielsweise seien genannt:

Methoxy, Äthoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy,

Pentoxy, Isopentoxy, Hexoxy und Isohexoxy.

Falls R^1 und R^2 gemeinsam einen an den aromatischen Kern des Benzimidazolylrestes ankondensierten Benzolring bilden, erhält man einen Naphthimidazolylrest.

- 5 A für das erfindungsgemäße Verfahren kann ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15, bevorzugt mit 1 bis 12, insbesondere mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen sein.

- 10 Beispielsweise sei genannt:
Methylen, Äthylen, Vinylen, Propylen, Butylen, Butenylen, Pentylen, Hexylen, Hexenylen, Cyclohexylen, Cyclopentylen, Heptylen, Octylen, Decylen, Dodecylen.

- 15 Diese können gegebenenfalls durch Phenyl, Toly, Äthylphenyl, Xylyl, Chlorphenyl, Carboxy und/oder Phosphono substituiert sein.

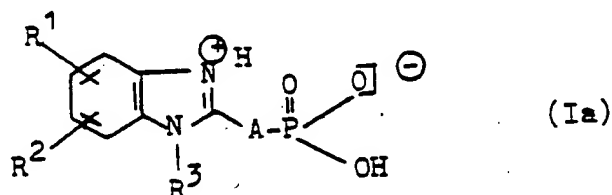
- Die Salze der Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren sind ebenfalls neu. Als solche seien beispielsweise die Verbindungen genannt, die durch Umsetzung der erfindungsgemäßen Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren mit basischen Verbindungen oder mit Säuren entstehen. Als basische Verbindungen seien beispielsweise die Alkali- und Erdalkalihydroxide oder -oxide, Ammoniak oder Amine genannt. Als zweibasische Säuren können die
25 erfindungsgemäßen Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren selbstverständlich sowohl mit einem Äquivalent als auch mit zwei Äquivalenten basischer Verbindung Salze bilden.

- 4 -

Bevorzugte Salze sind z.B. die Natrium-, Kalium-, Magnesium-, Calcium-, Zink-, Chrom- und Molybdän-, Ammonium-, Niederalkylammonium-, Diniederalkylammonium-, Triniederalkylammoniumsalze.

- 5 Als Säuren seien z.B. Mineralsäuren wie Salzsäure, Schwefelsäure, Salpetersäure oder Phosphorsäure oder starke organische Säuren wie Trifluoressigsäure, Methansulfonsäure, Benzolsulfonsäure oder Toluolsulfonsäure genannt.
- 10 Bevorzugte Salze sind z.B. die Sulfate, Phosphate und Sulfonate.

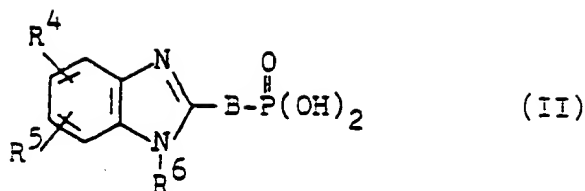
- Selbstverständlich können die neuen erfindungsgemäßen Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren in ihren möglichen tautomeren Formen vorliegen. So können sie als zwitterionische Verbindungen beispielsweise auch der allgemeinen Formel
- 15



- entsprechen. Der Einfachheit halber sollen sie jedoch in der Folge durch die allgemeine Formel I charakterisiert werden.
- 20

Als bevorzugte neue Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren seien Verbindungen der Formel

- 5 -



worin

R^4 und R^5 gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Methyl, Chlor, Methoxy und Nitro,

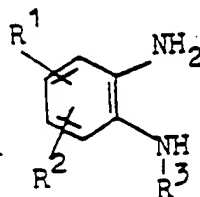
5 R^6 Wasserstoff, Methyl, Benzyl, Phenyl und

B Methylen, Äthylen, Propylen, Butylen, Vinylen, Phenylvinyle, Carboxyäthylen, Carboxypropylen, Dicarboxypropylen, Dicarboxybutylen, Phosphonopropylen, Phosphonobutylen, Carboxydiphosphonobutylen bedeuten, genannt.

Im einzelnen seien beispielsweise die folgenden Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren genannt:

15 Benzimidazolyl-methanphosphonsäure, -äthanphosphonsäure, -vinylphosphonsäure, -propanphosphonsäure, -carboxy-äthanphosphonsäure, - β -styrylphosphonsäure, -1-carboxy-1-carboxymethyl-propanphosphonsäure, 3-Carboxy-butan-1,3-diphosphonsäure, 1-Methylbenzimidazolyl-äthanphosphonsäure; 1-Phenylbenzimidazolyl-, 1-Benzylbenzimidazolyl-, 5-Methylbenzimidazolyl-, 5-Chlorbenzimidazolyl-, 4,6-Dimethylbenzimidazolyl-, 4(5)-Methylbenzimidazolyl-methanphosphonsäure; 5-Nitrobenzimidazolyl-, 5-Methoxybenzimidazolyl-, 4(5)-Methyl-benzimidazolyl-äthanphosphonsäure.

Es wurde weiterhin ein Verfahren zur Herstellung der neuen Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren gefunden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man o-Arylendiamine der Formel

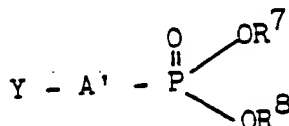


(III)

worin

R^1 , R^2 , R^3 die oben genannte Bedeutung haben

mit Phosphoncarbonsäureverbindungen der Formel



(IV)

10 worin

Y Carboxy, Carbalkoxy, Carbphenoxy, Cyano, Carbamid oder Carbochlorid bedeutet,

R^7 und R^8 gleich oder verschieden sind und

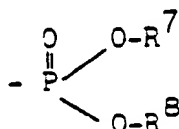
15 Wasserstoff, Niederalkyl oder Phenyl bedeuten oder gemeinsam über eine Äthylen- oder Propylenbrücke einen Ring bilden können, und

A' ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoff-

- 7 -

rest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet,
 der durch gegebenenfalls durch Niederalkyl oder
 Halogen substituiertes Phenyl, oder durch γ
 oder die Gruppe

5

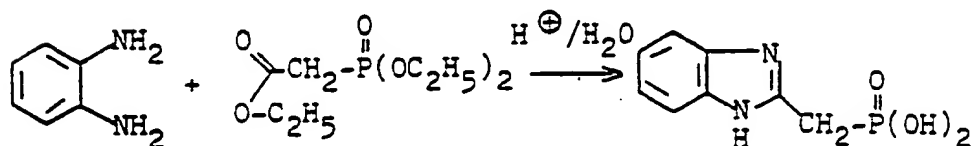


substituiert sein kann, worin γ , R^7 und R^8 die oben
 genannte Bedeutung haben

in Gegenwart einer Säure umgesetzt.

10

Das erfindungsgemäße Verfahren kann beispielsweise an-
 hand der folgenden Reaktionsgleichung erläutert werden:

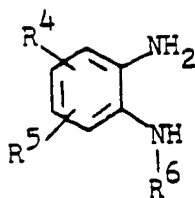


15

Carbalkoxygruppen für das erfindungsgemäße Verfahren
 sind Carbonsäureestergruppen, deren aliphatischer Teil
 aus einem geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasser-
 stoffrest, bevorzugt aus einem Niederalkylrest mit 1
 bis 6, insbesondere 1 bis 2, Kohlenstoffatomen besteht.

Bevorzugte o-Arylendiamine für das erfindungsgemäße
 Verfahren sind Verbindungen der Formel

- 8 -



(V)

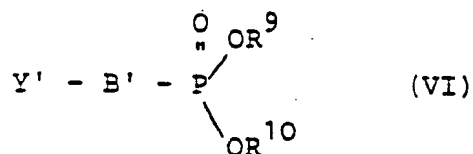
worin

R⁴, R⁵ und R⁶ die oben angeführte Bedeutung besitzen.

- 5 o-Arylendiamine sind an sich bekannt und können beispielsweise durch Umsetzung von o-Nitrochlorbenzolen mit Ammoniak oder primären Aminen und nachfolgende Reduktion hergestellt werden.

- Beispielsweise seien die folgenden o-Arylendiamine genannt:
- 10 o-Phenylendiamin, 2,3- und 3,4-Diamino-toluol, -äthylbenzol, -propylbenzol, -cumol, -isopropenylbenzol, -butylbenzol, -isobutylbenzol, -tert.-butylbenzol, -octylbenzol, -dodecylbenzol, -cyclohexylbenzol, -cyclo-
- 15 hexenylbenzol, -diphenyl, -chlorbenzol, -brombenzol, trifluormethylbenzol, -fluorbenzol, -nitrobenzol, -methoxybenzol, -butoxybenzol, 1,2-Diamino-3,4-xylol, 1,2-Diamino-3,5-xylol, 1,2-Diamino-3-äthyl-6-methylbenzol, 1,2-Diamino-3,4,6-trimethylbenzol, 2,3-Diamino-
- 20 5-chlortoluol, 1,2-Diamino-3,5-dichlorbenzol, 1,2-Diamino-3,4,5-trichlorbenzol, 3,4-Diamino-6-nitrotoluol, 3,4-Diamino-5-chloroanisol, 2,3-Diamino-5-trifluormethylchlorbenzol, 1,2- und 2,3-Diaminonaphthalin, sowie gegebenenfalls deren (Isomeren)gemische.

Bevorzugte Phosphonocarbonsäurederivate für das erfindungsgemäße Verfahren sind Verbindungen der Formel



5 worin

Y' Carboxy, Carbalkoxy und Cyano,

B' Methylen, Äthylen, Propylen, Butylen, Vinylen, Phenylvinyle; Carboxy-, Carbalkoxy- und Cyano-äthylen und -propylen; Dicarboxy-, Dicarbalkoxy- und Dicyano-propylen und -butylen, Carboxy- (Carbalkoxy- oder Cyano) phosphono (oder dialk-oxyphosphono-)butylen, und

10 R⁹ und R¹⁰ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder Niederalkyl, insbesondere Methyl und Äthyl, bedeuten.

Phosphonocarbonsäurederivate für das erfindungsgemäße Verfahren sind an sich bekannt: G.M. Kosolapoff, Organophosphorus Compounds, New York, John Wiley u. Sons, Inc., (1950) 121 ff; G.M. Kosolapoff and L. Meier, 20 Organic Phosphorus Compounds, Vol. 7, Chapter 18, "Phosphonic Acids and Derivates", John Wiley and Sons, New York (1976); Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Bd. XII/1, Organische Phosphorverbindungen, S. 348 ff. und DE-OS 2 015 068; DE-OS 2 333 151; 25 DE-OS 2 333 353; DE-OS 2 602 030; JA-PS 077 807 (9.7.1974); DE-OS 2 621 604; DE-OS 2 621 605 und können beispielsweise durch Umsetzung von Halogenalkylcarbon-

säureverbindungen mit Trialkylphosphiten oder durch Addition von Dialkylphosphiten an (α,β)-ungesättigte Carbonsäurederivate hergestellt werden.

Beispielsweise seien die folgenden Phosphonocarbon-säureverbindungen genannt:

- 5 Phosphono-essigsäure, -propionsäure, -buttersäure, -iso-buttersäure, -pivalinsäure, -valeriansäure, -isovaleriansäure, -capronsäure, -isocapronsäure, -oenanthsäure, -caprylsäure, -caprinsäure, -laurinsäure, -stearinsäure, 10 -acrylsäure, -methacrylsäure, -crotonsäure, -allylessigsäure, -hexensäure, -undecensäure, -zimtsäure, -chlorzimtsäure, -methylzimtsäure, -methoxyzimtsäure, -cyclobutancarbonsäure, -cyclopentancarbonsäure, -cyclohexancarbonsäure, -cyclohexen-carbonsäure, -cyclohexencarbonsäure, -cyclohexylessig-säure, -cyclohexylcapronsäure, -phenylessigsäure, -chlor- 15 phenylessigsäure, -bromphenylessigsäure, -dihydrozimtsäure, -methyldihydrozimtsäure, -phenylpropionsäure, -chlorphenylbuttersäure, -phenylacrylsäure, -malonsäure, -methylmalonsäure, -cyclohexylmalonsäure, 20 maleinsäure, -fumarsäure, -bernsteinsäure, -äthylbernsteinsäure, -dimethylbernsteinsäure, -allylbernsteinsäure, -butylbernsteinsäure, -benzylbernsteinsäure, -phenylbernsteinsäure, -glutarsäure, -methylglutarsäure, -dimethylglutarsäure, -methylphenylglutarsäure, -adipin-säure, 25 -trimethyladipinsäure, -pimelinsäure, -äthantricarbonsäure, -propantricarbonsäure, -butantricarbonsäure, -pentantricarbonsäure, -hexantricarbonsäure, -heptantricarbonsäure.

- 30 Diphosphono-buttersäure, -valeriansäure, -isovaleriansäure, -capronsäure, -isocapronsäure, -pimelinsäure, -butandicarbonsäure, -pentandicarbonsäure.

Triphosphono-pentancarbonsäure sowie die gegebenenfalls gemischten Nitrile, Amide, Chloride oder Ester, wie Methyl-, Äthyl-, Propyl-, Butyl- oder Phenylester, der Phosphono-, Diphosphono- und Triphosphono-carbonsäuren.

- 5 Das erfindungsgemäße Verfahren kann auch ohne Mitverwendung von zusätzlichen Säuren durchgeführt werden, insbesondere dann, wenn die Ausgangsverbindungen der Formel (IV) selbst Phosphonosäurereste enthalten. In der Regel werden jedoch für das Verfahren gemäß der Erfindung Säuren eingesetzt. Als solche seien beliebige, 10 insbesondere starke Protonensäuren, genannt, mit Ausnahme solcher, beispielsweise Carbonsäuren, die mit den Ausgangsstoffen der Formel (III) zu Benzimidazolen reagieren können.
- 15 Beispielsweise seien Mineralsäuren, wie Salzsäure, Bromwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure und/oder Salpetersäure oder organische Säuren, wie Phosphonsäuren oder Sulfonsäuren, wie Methansulfonsäure, Benzolsulfonsäure, oder Toluolsulfonsäure, 20 genannt. Die Säuren können einzeln oder im Gemisch, vorzugsweise in wäßriger Lösung eingesetzt werden.

- Die Konzentration der Säuren im Reaktionsgemisch ist in weiten Grenzen variabel und richtet sich nach deren Art, Eigenschaften, Löslichkeit. Im allgemeinen setzt 25 man die Säure in 5 bis 80 Gew.-%, vorzugsweise in 10 bis 50 Gew.-% der Reaktionslösung ein.

- Das erfindungsgemäße Verfahren kann im allgemeinen im Temperaturbereich von 50 bis 200°C, vorzugsweise von 80 bis 120°C, durchgeführt werden. Im allgemeinen 30 arbeitet man unter Normaldruck. Es ist jedoch auch

möglich, das erfindungsgemäße Verfahren bei einem Unter- oder einem Überdruck durchzuführen.

Die Arbeitsweise für das erfindungsgemäße Verfahren kann sowohl diskontinuierlich als auch kontinuierlich sein.

Im allgemeinen setzt man die Ausgangsverbindungen im annähernd stöchiometrischen Verhältnis miteinander um; es kann jedoch auch von Vorteil sein, das o-Arylendiamin oder die Phosphonocarbonsäure im Überschuß, beispielsweise von 5 bis 50 %, vorzugsweise 10 bis 25 %, einzusetzen.

Die Menge der wäßrigen Säure im Reaktionsmedium kann in weiten Grenzen schwanken und richtet sich im wesentlichen nach Art der Säure, Löslichkeit der Ausgangs- und Endprodukte sowie Reaktivität der Ausgangsstoffe. In allgemeinen setzt man in das erfindungsgemäße Verfahren 0,5 bis 5 Gew.-Teile Säure, bevorzugt 1 bis 3 Gew.-Teile Säure, bezogen auf das o-Arylendiamin ein. Im allgemeinen mischt man die Ausgangsstoffe mit der wäßrigen Säure bei Raumtemperatur und erwärmt unter einem Schutzgas, beispielsweise Stickstoff oder einem Edelgas, zur Reaktionstemperatur. Es ist aber auch möglich, eine der beiden Ausgangsverbindungen zu der Lösung oder Suspension der anderen bei Reaktionstemperatur oder beide bei der Reaktionstemperatur in das Reaktionsmedium einzutragen.

Die Aufarbeitung, Isolierung und Reinigung der nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren erfolgt in üblicher Weise, beispielsweise durch Neutralisation des Reaktionsgemisches
b) bis zum isoelektrischen Punkt der Benzimidazolylphosphonsäuren, Absaugen, Umkristallisation oder Umfällung.

Es wurde außerdem gefunden, daß die Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren und deren Salze eine ausgeprägte korrosionsinhibierende Wirkung haben und als Korrosionsinhibitoren verwendet werden können. Zur Korrosionsinhibition können sie einzeln, untereinander kombiniert oder zusammen mit anderen bekannten Korrosionsinhibitoren, wie beispielsweise Natriumbenzoat, Natriumcinnamat, Natriumnitrit, Natriumnitrat, Borax, Alkaliphosphaten, -molybdaten, -chromaten, -silikaten, Alkanolaminen oder Zinkverbindungen eingesetzt werden. Die erfindungsgemäßen Verbindungen werden zur Korrosionsinhibition im allgemeinen wäßrigen, wäßrig-alkoholischen, alkoholischen und/oder ölhaltigen Medien zugesetzt;
beispielsweise können sie eingesetzt werden als Korrosionsinhibitoren in Wärmeträgern von Kühl- oder Heizkreisläufen, Kühlschmierstoffen, Motorölen oder Sparbeizen. Durch Zusatz der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) und/oder deren Salze zu den genannten Medien oder Kreislaufflüssigkeiten wird die Korrosion von Metallen, insbesondere von Kupfer und dessen Legierungen, verhindert.

Die anzuwendende Inhibitorkonzentration hängt von dem zu inhibierenden System ab. Im allgemeinen werden die erfindungsgemäßen Korrosionsinhibitoren in Konzentrationen von 0,0001 bis 0,3 Gew.-%, bevorzugt von

- 14 -

0,001 bis 0,05 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge des zu inhibierenden Mediums, eingesetzt.

5 Gegenüber bekannten Korrosionsinhibitoren, wie organischen Mercaptoverbindungen oder Triazolderivaten, haben die erfindungsgemäßen Benzimidazolyl-2-alkanphosphonsäuren beispielsweise folgende Vorteile:

10 Beständigkeit und Wirksamkeit über einen breiten pH-Bereich; Stabilität gegenüber Oxidation, vornehmlich gegen Oxidation durch Luftsauerstoff; gute thermische Stabilität; Beständigkeit gegen Hydrolyse; leichte Löslichkeit, insbesondere in wäßrigen basischen Medien, die beispielsweise als Kreislaufflüssigkeiten in Verbrennungskraftmaschinen verwendet werden.

15 Die neuen Benzimidazolylalkanphosphonsäuren bzw. ihre Alkalisalze eignen sich gut als Netzmittel bei der Herstellung von hochkonzentrierten wäßrigen Pigment- und Füllstoffaufschlämmungen. Unter hochkonzentriert wird dabei im allgemeinen ein Feststoffgehalt je nach eingesetztem Pigment oberhalb etwa 45 Gew.-%, bezogen auf das
20 Suspensionsgewicht verstanden. Derartige Pigment- bzw. Füllstoffaufschlämmungen werden vielfach auch als Slurries bezeichnet (DE-OS 2 237 791, 2 233 517, 2 135 535, 2 045 141, 1 810 042, 2 044 510 und 2 611 768).

25 Die Vorteile bei der Verarbeitung dieser Slurries gegenüber dem pulverförmigen Pigment und Füllstoff sind in den vorstehend zitierten Offenlegungsschriften ausführlich beschrieben worden.

Die Zudosierung der erfindungsgemäß zu verwendenden Verbindungen zu den Pigmenten und Füllstoffen bereitet keine Schwierigkeiten, da sie in verdünnten Laugen (NaOH, KOH, NH_4OH usw.) löslich sind. Sie können daher entweder dem Wasser zugesetzt werden, in dem das Pigment dispergiert werden soll oder auch bereits beim Herstellungsprozeß auf die Oberfläche des Pigments aufgebracht werden, z.B. vor oder während der Endmahlung in einer Stift-, Kugel-, Pendel- oder Strahlmühle.

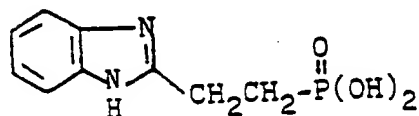
In einer besonders bevorzugten Ausführungsform können schlecht transportierbare Filterkuchen mit relativ hohem Festkörpergehalt (25 bis 50 %) durch Zusatz der erfindungsgemäßen Verbindungen "verflüssigt" und in dieser Form leicht (z.B. durch Pumpen) transportiert werden, beispielsweise in eine nachfolgende Trocknungs- oder Calciniierungsanlage.

Die Stelle im Produktionsgang des Pigmentes oder Füllstoffes, an der die erfindungsgemäß verwendeten Verbindungen zugefügt werden, ist nicht von entscheidender Bedeutung.

Die Zusatzmenge selbst beträgt je nach Pigment oder Füllstoff 0,02 bis 2, vorzugsweise 0,1 bis 1 Gew.-% der erfindungsgemäßen Substanzen, bezogen auf den Feststoff.

Beispiel 1

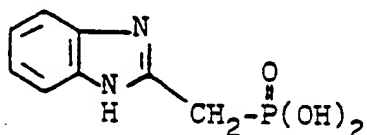
- In die siedende Lösung von 259 g (2,4 Mol) o-Phenylendiamin in 1000 g H₂O und 1000 g konzentrierter Salzsäure läßt man unter Stickstoffüberleitung unter Rühren
- 5 534 g (2,22 Mol) 3-Phosphonopropionsäuretriäthylester innerhalb 30 Minuten einlaufen und hält noch 15 bis 20 Stunden bei Rückflußtemperatur. Nach Erkalten löst man durch vorsichtige Zugabe (Kühlen!) von 1200 g
- 10 45 %-iger Natronlauge und ca. 500 bis 1000 ml H₂O um und schüttelt die braune Lösung mit Methylenchlorid mehrfach aus, bis die Methylenchloridphase farblos bleibt. Anschließend wird die wäßrige Phase unter Verwendung von reichlich Aktivkohle 30 Minuten zum Rückfluß erhitzt und nach Filtration mit Salzsäure auf pH 4,5
- 15 eingestellt: helle bis bräunliche Kristalle. Man saugt ab, schlämmt die Kristalle mehrfach mit warmem Wasser auf, saugt ab und wäscht mit Wasser chloridfrei. Beim Einengen der Mutterlaugen und Waschwässer im Vakuum erhält man weiteres Material, das auf die gleiche Weise ge-
- 20 reinigt wird. Nach Trocknen im Vakuum über P₂O₅ gewinnt man 405 g (80,4 % der Theorie) an 2-[Benzimidazolyl-(2)]-äthanphosphonsäure als hellbeige bis farbloses, bis 300°C nicht schmelzendes Pulver.



25	Ber.	C 47,8	H 4,90	N 12,39	P 13,70
	Gef.	47,5	4,88	12,60	14,05

Beispiel 2

- 905 g (4,0 Mol) Phosphonoessigsäuretriäthylester läßt man bei Stickstoffüberleitung und Rühren innerhalb von 30 Minuten in die siedende Lösung von 472 g (4,2 Mol) o-Phenylendiamin in 3200 g halbkonzentrierter Salzsäure einlaufen und hält noch 18 Stunden bei Rückflußtemperatur. Nach Erkalten alkalisiert man vorsichtig mit 3200 g 25 %-iger Natronlauge, schüttelt die Lösung 3mal mit je ca. 700 ml CH_2Cl_2 aus, kocht dann die wäßrige Phase 30 Minuten mit Aktivkohle auf und stellt nach Filtration die helle klare Lösung mit konz. HCl auf pH 5 ein. Die ausgefallenen Kristalle werden abgesaugt und durch mehrfaches Aufschlännen in lauwarmem Wasser Cl-frei gewaschen. Nach Trocknen im Trockenschrank über P_2O_5 erhält man 553 g (65 % der Theorie) an Benzimidazolyl-(2)-methanphosphonsäure, hellbeige bis farbloses, bis 300°C nicht schmelzendes Pulver.



	Ber.	C 45,29	H 4,28	N 13,21	P 14,60
20	Gef.	45,55	4,32	13,55	14,95

Beispiel 3

Die Mischung aus 200 g H_2O , 200 g konz. H_2SO_4 , 60 g (0,55 Mol) o-Phenylendiamin und 113,1 g (0,5 Mol)

Phosphonoessigsäuretriäthylester hält man unter Stickstoffüberleitung 25 Stunden bei Rückflußtemperatur, alkalisiert die Lösung nach Erkalten durch Zugabe von 500 g 40 %-iger Natronlauge unter Verdünnen mit ca. 1500 ml Wasser und arbeitet, wie in Beispiel 2 beschrieben, weiter auf. Man erhält 76 g (71,5 %) an Benzimidazolyl-(2)-methanphosphonsäure.

Beispiel 4

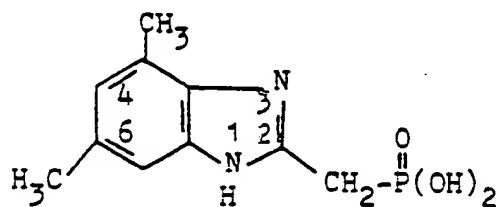
165 g H_2O , 235 g 85 % H_3PO_4 , 60 g (0,55 Mol) o-Phenylendiamin und 113,1 g (0,5 Mol) Phosphonoessigsäuretriäthylester werden gemischt und unter Stickstoffüberleitung 48 Stunden zum Rückfluß erhitzt. Alkalisiert man nach Erkalten die dunkle Lösung mit ca. 250 g konzentriertem Ammoniak und 1000 ml H_2O und arbeitet analog Beispiel 2 auf, so erhält man 71 g (66,8 % der Theorie) an Benzimidazolyl-(2)-methanphosphonsäure.

Beispiel 5

95,6 g (0,5 Mol) Phosphonopropionsäurenitrildiäthylester, 60 g (0,55 Mol) o-Phenylendiamin, 350 g konz. HCl und 200 g H_2O werden unter Stickstoffüberleitung 16 Stunden zum Rückfluß erhitzt. Danach fügt man Aktivkohle zu der dunklen Lösung zu, hält noch 30 Minuten bei Rückfluß, filtriert und stellt die hellrötliche Lösung mit ca. 250 g 45 %-iger Natronlauge auf pH 3 ein. Die grauen bis farblosen Kristalle an 2-Benzimidazolyl-(2)-äthanphosphonsäure werden abgesaugt und durch mehrfache Aufschlämmung mit Wasser und Absaugen Cl^- -frei gewaschen, nach Trocknen 92,2 g (85 % der Theorie).

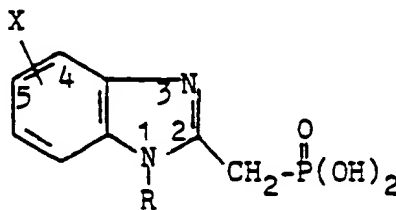
Beispiel 6

226,2 g (1 Mol) Phosphonoessigsäuretriäthylester, 220 g (1,05 Mol) 4,5-Diamino-1,3-dimethylbenzol-dihydrochlorid (97 %ig), 400 g H₂O und 300 g konz. HCl werden analog Beispiel 2 miteinander umgesetzt. Man erhält 195 g (81 % der Theorie) an 4,6-Dimethylbenzimidazolyl-(2)-methanphosphonsäure, hellbräunliche Kristalle, die unter 300°C nicht schmelzen.



10	Ber.	C 50,0	H 5,46	N 11,66	P 12,89
	Gef.	50,0	5,81	11,5	12,7

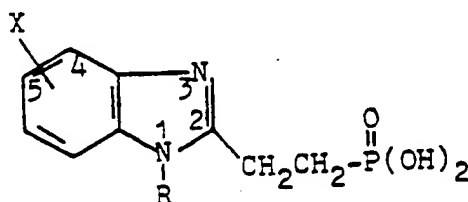
Folgende Verbindungen wurden analog Beispiel 2 hergestellt:



- 20 -

Beispiel/Ausgangsstoff	X	R	Fp	Ausbeute (%)
7 3,4-Diaminotoluol	5-CH ₃	H	-	55,7
8 4-Chlor-1,2-diaminobenzol	5-Cl	H	-	71,3
9 o-Toluyldiamin +) (Isomerengemisch ca. 1:1)	4(5)-CH ₃	H	-	53,5
10 N-Benzyl-o-phenylen-diamin	H	CH ₂ C ₆ H ₅	-	61,7
11 N-Phenyl-o-phenylen-diamin	H	C ₆ H ₅	-	32

Folgende Verbindungen wurden analog Beispiel 1 unter Verwendung von 3-Phosphonopropionsäuretrimethylester anstelle des -triäthylesters hergestellt:

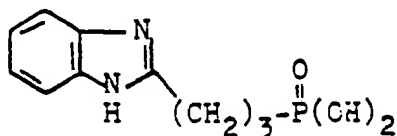


Beispiel/Ausgangsstoff	X	R	Fp	Ausbeute (%)
12 N-Methyl-o-phenylen-diamin	H	CH ₃	228°C ++)	62
13 4-Nitro-1,2-diaminobenzol	5-NO ₂	H	-	33,5
14 4-Methoxy-1,2-diaminobenzol	5-OCH ₃	H	-	59
15 o-Toluyldiamin +) (Isomerengemisch ca. 1:1)	4(5)-CH ₃	H	280°C Zers.	82,7

+) 2,3- und 3,4-Diaminotoluol; ++) 4 Teile H₂O

Beispiel 16

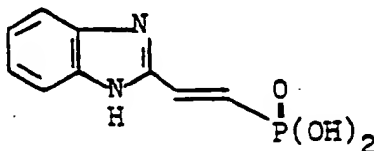
Setzt man 110 g (0,43 Mol) 4-Phosphonobuttersäuretri-
 äthylester und 48,6 g (0,45 Mol) o-Phenylendiamin ent-
 sprechend Beispiel 1 in 200 g konz. HCl und 200 g H₂O
 5 miteinander um, so erhält man 52,5 g (51,5 %) an
 3-Benzimidazolyl-(2)-propanphosphonsäure, hellgraue
 Kristalle vom Fp. ca. 280°C Zers.



Ber.	C 50,00	H 5,46	N 11,66	P 12,89
10 Gef.	50,30	5,17	11,75	13,20

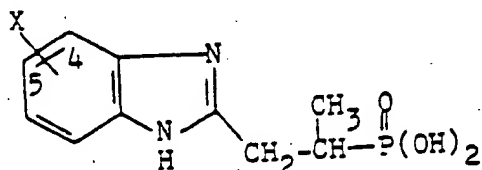
Beispiel 17

86,5 g (0,80 Mol) o-Phenylendiamin werden mit 167 g
 (0,75 Mol) Diäthylphosphonoacrylsäuremethylester, ent-
 sprechend Beispiel 1, in 600 g halbkonzentrierter Salz-
 15 säure umgesetzt. Die Ausbeute an 2-Benzimidazolyl-(2)-
 vinylphosphonsäure, beige bis farblose nicht schmelzende
 Kristalle, beträgt 75,8 % der Theorie (128 g).



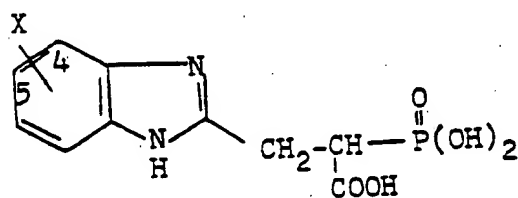
Ber.	C 48,22	H 4,05	N 12,50	P 13,82
20 Gef.	48,30	4,35	12,45	14,12

Gemäß der Verfahrensweise von Beispiel 1 werden unter Verwendung von 3-Dimethylphosphonobuttersäureäthylester folgende Verbindungen erhalten:



5	Beispiel/Ausgangsstoffe	X	Fp	Ausbeute (%)
18	2,3-Diaminotoluol	4-CH ₃	-	69,7
19	o-Toluyldiamin (Isomerengemisch ca. 1:1)	4(5)-CH ₃	-	61,3

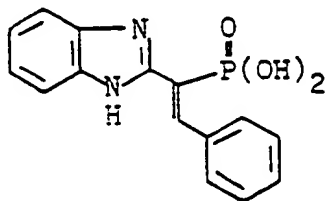
10 Gemäß der Verfahrensweise von Beispiel 1 werden unter Verwendung von Dimethylphosphonobernsteinsäurediäthylester folgende Verbindungen erhalten:



	Beispiel/Ausgangsstoffe	X	Fp	Ausbeute (%)
15	20 o-Phenylendiamin	H	-	73,4
	21 3,4-Diaminotoluol	5-CH ₃	-	61,7

Beispiel 22

Setzt man analog Beispiel 1 78 g (0,25 Mol) 2-Phosphono-
 cimsäuretriäthylester mit 32,5 g (0,3 Mol) o-Phenylen-
 diamin in 300 g halbkonzentrierter Salzsäure um, so er-
 5 hält man 25 g (33,3 % der Theorie) an 8-Benzimidazolyl-
 (2)-8-styrolphosphonsäure, beige nicht schmelzende
 Kristalle.

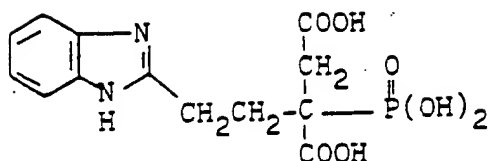


Ber.	C 60,00	H 4,36	N 9,33	P 10,32
10 Gef.	58,99	4,59	9,59	10,80

Beispiel 23

40,5 g (0,375 Mol) o-Phenylendiamin, 271,2 g (0,5 Mol)
 Phosphonobutantricarbonsäure (50 %ig in Wasser) und
 100 ml Wasser werden 30 Stunden unter Stickstoff am
 15 Rückfluß erhitzt. Nach Erkalten saugt man die ausge-
 schiedenen Kristalle ab und kristallisiert aus 15 Teilen
 Wasser unter Zusatz von Aktivkohle um. Man erhält
 63,5 g (49,6 % der Theorie) an 3-Benzimidazolyl-(2)-
 1-carboxy-1-carboxymethyl-propanphosphonsäure, farb-
 20 lose nicht schmelzende Kristalle.

- 24 -



Ber.	C 45,45	H 4,38	N 8,20	P 9,05
Gef.	45,10	4,13	8,37	9,35

Beispiel 24

5 Prüfung als Korrosionsinhibitor

Als Prüflinge wurden 65 x 23 x 2 mm blank gebeizte und entfettete Kupferbleche verwendet; als Testlösung diente künstliches Meerwasser nach ASTM D 665-IP 135, welchem der jeweils zu prüfende Korrosionsinhibitor zugegeben wurde. Während der Versuchsdauer von 7,5 Stunden be-
 10 fanden sich die Prüflinge vollkommen eingetaucht in der 55°C warmen Testlösung, in die ca. 100 ml Luft/min eingeleitet wurde.

Nach dem Test wurden die Prüflinge 15 Sekunden lang
 15 in halbkonzentrierter Salzsäure gereinigt und mit Wasser und Aceton gewaschen. Vor und nach dem Versuch wurden die trockenen Prüflinge gewogen. Die so erhaltenen Massenverluste, bezogen auf die Fläche m² sowie das Aussehen der Prüflinge und der Testlösungen nach den
 20 Versuchen sind in der Tabelle I aufgeführt.

Tabelle I

Korrosionsinhibitor	Anwendungs- konzentration in ppm	flächenbezo- gener Massen- verlust in g/m ²	Aussehen nach dem Test der Prüflinge	starke Kupfer- salz-Fällung
ohne	-	3,25	stark korrodiert	
1-Carboxy-2- $\overline{5}$ -methylbenz- imidazolyl-(2 $\overline{7}$)-Äthanphos- phonsäure (Beispiel 21)	50	0,66	geringe dunkle Anlauf Farbe	klar
2- $\overline{5}$ -Nitrobenzimidazolyl- (2 $\overline{7}$)-Äthanphosphonsäure (Beispiel 13)	50	0,36	geringe dunkle Anlauf Farbe	klar
2- $\overline{6}$ -Benzimidazolyl-(2 $\overline{7}$)- 1-carboxy-Äthanphosphon- säure (Beispiel 20)	50	0,93	geringe dunkle Anlauf Farbe	Spur Kupfer- salz-Fällung
2- $\overline{4}$ (5)-Methylbenzimidazolyl- (2 $\overline{7}$)-Äthanphosphonsäure (Beispiel 15)	50	0,69	geringe dunkle Anlauf Farbe	Spur Kupfer- salz-Fällung
$\overline{5}$ -Chlorbenzimidazolyl-(2 $\overline{7}$)- methan-phosphonsäure (Beispiel 8)	50	0,27	geringe dunkle Anlauf Farbe	klar
3- $\overline{6}$ -Benzimidazolyl-(2 $\overline{7}$)-propan- phosphonsäure (Beispiel 16)	50	0,72	geringe dunkle Anlauf Farbe	Spur Kupfer- salz-Fällung

Beispiel 25

Herstellung einer fließfähigen lagerstabilen hochkonzentrierten wäßrigen Titandioxidaufschlammung mit Hilfe von Benzimidazolalkanphosphonsäuren

- 5 Als Pigment wurde ein Handelsprodukt, ein unbehandelter Anatas mit 99 % TiO_2 -Gehalt, eingesetzt. Das Pigment ist gut dispergierbar aufgrund der durchgeführten Raymond-Mahlung.

- 10 Die bei der Slurry-Herstellung eingesetzten Hilfs- bzw. Netzmittelmengen betrugen 0,3 % der erfindungsgemäßen Substanzen, bezogen auf das TiO_2 -Pigment.

- 15 Als Vergleichsprobe wurde eine Slurry ohne jeglichen Netzmittelzusatz hergestellt und eine weitere mit 0,3 % Polyphosphat (A), einen für diese Anwendungsgebiete weit verbreiteten Hilfsstoff.

- 20 Die Herstellung der Slurries erfolgte, indem zunächst das Hilfs- bzw. Netzmittel als 10 %-ige alkalische Lösung vorgelegt wurde (z.B. 2,16 g). Um eine Beeinflussung durch die hohe Härte des zur Verfügung stehenden Leitungswassers zu vermeiden, wurde nur mit destilliertem Wasser gearbeitet. Anschließend wird mit Wasser aufgefüllt entsprechend dem später gewünschten Festkörpergehalt (z.B. 28,00 g minus 2,16 g = 25,84 g).
25 Anschließend wird unter Rühren die abgewogene Menge Pigment zugegeben (z.B. 72 g). Danach wird die gesamte Aufschlammung bei möglichst hoher Umdrehungszahl mit Hilfe eines Dissolvers ca. 15 Minuten dispergiert.

Die gemessenen Viskositäten sollen dann bei möglichst hohem Festkörpergehalt möglichst niedrig sein. Die Viskositäten [Pascal·Sekunden, abgekürzt Pa·sec] werden mit Hilfe eines Rotationsviskosimeters bestimmt, wenn
5 möglich bei gleicher oder bei der jeweils höchstmöglichen Schergeschwindigkeit $D [s^{-1}]$. Die Messungen erfolgen nach 1 Tag und nach etwa 2- bis 3-wöchiger Lagerung.

Für eine gute Slurry ist es wichtig, daß nicht nur die
10 Viskositäten möglichst konstant bleiben, sondern daß sich möglichst wenig Bodensatz während der Lagerzeit von ca. 2 bis 3 Wochen bildet bzw. daß ein Bodensatz leicht wieder aufrührbar ist. Diese Prüfung erfolgte durch Rühren der Slurries mit einem Spatel per Hand.
15 Deutliche Unterschiede im Lagerstabilitätsverhalten lassen sich mit dieser relativ groben Methode aber schnell und gut feststellen.

Die Ergebnisse sind der Tabelle II zu entnehmen.

Im Vergleich zur Nullprobe, ohne Netzmittel, zeigen die
20 erfindungsgemäßen Substanzen ihre gute Eignung durch einen höheren Festkörpergehalt bei einer gleichzeitig niedrigeren Viskosität. In bezug auf das Vergleichsnetzmittel ist die Lagerstabilität (Viskosität, Bodensatz, Verarbeitbarkeit) der mit den erfindungsgemäßen
25 Substanzen hergestellten Slurries deutlich besser.

Beispiel 26

Herstellung einer fließfähigen, lagerstabilen hochkonzentrierten wäßrigen TiO_2 -Aufschlammung

Die Herstellung und Messung der Slurries erfolgte wie unter Beispiel 25 beschrieben.

5 Als Pigment wurde wieder ein Handelsprodukt, ein unbehandeltes Anataspigment mit 99 % TiO_2 -Gehalt eingesetzt. Im Unterschied zu den im Beispiel 25 verwendeten Anataspigment zeichnet sich dieses Pigment infolge einer Dampfstrahlmahlung durch eine besonders gute Dispergierbarkeit aus.

10 Die Ergebnisse sind der Tabelle III zu entnehmen. Im Vergleich zur Nullprobe haben die Slurries mit den Netzmitteln einen höheren Festkörpergehalt. Die Aufschlammungen mit den erfindungsgemäßen Substanzen verhalten sich in der Lagerstabilität günstiger als die Aufschlammung mit Polyphosphat (A).

15 Beispiel 27

Herstellung einer fließfähigen, lagerstabilen hochkonzentrierten wäßrigen Eisenoxidgelb-Aufschlammung

20 Als Pigment wurde ein Handelsprodukt, ein Eisenoxidgelbpigment (αFeOOH) mit einem Fe_2O_3 -Gehalt von 86 % und der vorherrschenden Teilchengröße der nadelförmigen Primärteilchen von $0,1 \times 0,7 \mu\text{m}$ eingesetzt.

Als Vergleichsslurries wurden neben der Nullprobe Slurries mit Polyphosphat (A) und Aminotrimethylenphosphonsäure (B) hergestellt.

25 Die Herstellung und Messung der Slurries erfolgte wie unter Beispiel 25 beschrieben.

Die Ergebnisse sind der Tabelle IV zu entnehmen.

Bei diesem schwer "zu verflüssigenden" Pigment (aufgrund der Nadelstruktur der Primärteilchen) sind die Unterschiede zwischen der Nullprobe und den Slurries mit
5 Netzmitteln geringer als in den Beispielen 25 und 26. Die erfindungsgemäßen Substanzen sind im Lagerverhalten günstiger als die Vergleichssubstanzen A und B.

Beispiel 28

Herstellung einer fließfähigen lagerstabilen hochkonzentrierten wäßrigen Eisenoxidschwarz-Aufschlammung
10

Als Pigment wurde ein Handelsprodukt, ein Eisenoxidschwarzpigment (Fe_3O_4) mit 94 % Fe_2O_3 eingesetzt. Als Vergleichsslurries wurden neben der Nullprobe Aufschlammungen mit Polyphosphat (A) und 2-Aminophosphonbutantricarbonsäure-1,2,4 (C) eingesetzt.
15

Herstellung und Prüfung der Slurries erfolgte gemäß Beispiel 25.

Die Ergebnisse sind in Tabelle V zusammengefaßt.

Mit den erfindungsgemäßen Substanzen und den Vergleichsnetzmitteln lassen sich Slurries mit einem Festkörpergehalt von 65 % herstellen (Nullprobe nur 60 %). Alle Slurries sind gut lagerstabil. Die zum Vergleich herangezogenen Netzmittel und die erfindungsgemäßen Substanzen verhalten sich gleich gut.
20

Beispiel 29

Herstellung einer fließfähigen lagerstabilen hochkonzentrierten wäßrigen TiO_2 -Aufschlämmung

- 5 Herstellung und Prüfung der Slurries erfolgte wie unter Beispiel 25 angegeben.

Die Ergebnisse sind der Tabelle VI zu entnehmen.

Als Vergleichsslurries wurden neben der Nullprobe wieder die vorstehend aufgeführten Netzmittel A, B und C eingesetzt.

- 10 Die erfindungsgemäßen Substanzen und die anderen Netzmittel ergeben im Vergleich zu der Nullprobe Slurries mit deutlich höheren Festkörpergehalten.

Tabelle II

Netzmittel	%	FK	Viskosität		Allgemeines Aus-	
			nach 1. Tag	10 Tagen	sehen nach 10	
			$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	Tagen	
-	-	65	98,3 13,1	98,3 13,2	pastös, noch verarbeitbar	
A	0,3	72	79,37 19,5	nm	fest, nicht mehr verarbeitbar	
Beispiel 20	0,3	72	137,1 1,9	59,2 4,3	Schwach struk- turviskos, nach leichtem Rühren sofort flüssig gut verarbeit- bar	
Beispiel 21	0,3	72	137,1 1,3	137,1 1,9		

FK = Festkörper [%]

nm = nicht meßbar infolge zu hoher Viskosität oder
eines nicht mehr aufrührbaren, festen Bodensatzes

Tabelle III

Netzmittel	%	FK	Viskosität		Allgemeines Aus-	
			nach 1 Tag	14 Tagen	sehen nach 14	
			$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	Tagen	
-	-	65	43,35 0,09	43,35 0,09	strukturvis- kos; gut ver- arbeitbar	
A	0,3	72	nm	nm	fest; nicht mehr verar- beitbar	
Beispiel 8	0,3	72	42,45 12,1	42,45 12,7	pastös, noch verar- beitbar	
Beispiel 9	0,3	72	42,45 15,8	42,45 16,7	pastös, noch verar- beitbar	

Tabelle IV

Viskosität							Allgemeines Aus- sehen nach 14 Tagen
Netzmittel	%	FK	nach 1 Tag		14 Tagen		
			$D[s^{-1}]/Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]/Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]/Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]/Pa \cdot sec$	
-	-	-8	98,3	6,4	98,3	5,6	pastös, verar- beitbar
A	0,3	50	nm		nm		
B	0,3	50	111,2	0,02	nm		
Beispiel 21	0,3	50	103,9	1,4	98,3	3,2	pastös, verarbeit- bar
Beispiel 9	0,3	50	98,3	4,4	98,3	4,4	pastös, verar- beitbar
Beispiel 15	0,3	50	98,3	6,2	98,3	4,3	pastös, verar- beitbar
Beispiel 8	0,3	50	103,9	1,1	103,9	1,3	leicht pastös, verarbeitetbar

Tabelle V

Viskosität							Allgemeines Aussehen nach 14 Tagen
Netzmittel	%	FK	nach 1 Tag		14 Tagen		
			$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	$D[s^{-1}]Pa \cdot sec$	
-	-	60	103,9	1,1	98,3	1,4	leicht pastös, verarbeitbar
A	0,3	65	98,3	2,5	98,3	2,7	leicht pastös, verarbeitbar
C	0,3	65	103,9	1,6	98,3	2,0	leicht pastös, verarbeitbar
Beispiel 9	0,3	65	98,3	2,4	98,3	2,6	leicht pastös, verarbeitbar
Beispiel 21	0,3	65	103,9	1,7	98,3	1,7	leicht pastös, verarbeitbar

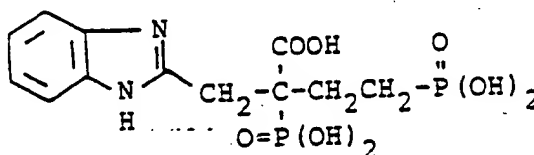
- 33 -

Tabelle VI

Viskosität							
Netzmittel	%	FK	nach 1 Tag		14 Tagen		Allgemeines Aussehen nach 14 Tagen
			$D[s^{-1}]/Pa \cdot sec$		$D[s^{-1}]/Pa \cdot sec$		
-	-	63	103,9	2,1	98,3	3,0	leicht pastös, verarbeitbar
A	0,3	72	111,2	0,09	111,2	0,14	{strukturviskos; nach Rühren so- fort flüssig gut verarbeit- bar
B	0,3	72	111,2	0,05	111,2	0,08	
C	0,3	72	111,2	0,03	111,2	0,03	flüssig, gut verarbeitbar
Beispiel 8	0,3	72	103,9	0,31	103,9	0,93	dickflüssig, verarbeitbar
Beispiel 7	0,3	72	103,9	0,83	103,9	1,42	dickflüssig, verarbeitbar
Beispiel 7	0,3	72	103,9	0,82	103,9	1,17	dickflüssig, verarbeitbar

Zusatzbeispiel

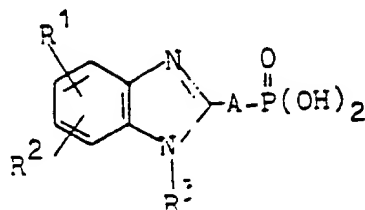
Verfahrensweise analog Beispiel 23 durch 7 h Erhitzen zum Rückfluß unter Stickstoff von 306 g (0,5 Mol) 2-Phosphono-2-(2-phosphonoäthyl)-bernsteinsäure (50 %ig in Wasser), 54 g (0,5 Mol) o-Phenylendiamin und 100 ml Wasser. Die grauen Kristalle werden abgesaugt, in 1000 ml Wasser aufgenommen, mit wenig verdünntem NaOH zur Lösung gebracht, mit Aktivkohle aufgeköcht, filtriert. Nach Ansäuern des Filtrates mit verdünntem H_2SO_4 auf pH 2 fallen hellrötliche Kristalle aus, die abgesaugt und mit Wasser gewaschen werden. Beim Einengen der Mutterlaugen und Waschwässer erhält man noch weitere Kristalle. Nach Trocknen beträgt die Ausbeute an 4-Benzimidazolyl-(2)-3-carboxy-butan-1,3-diphosphonsäure 141 g (74,5 % der Theorie).



Ber.	C	38,11	H	4,26	N	7,41	P	16,38
Gef.		37,7		5,05		7,34		16,45

Patentansprüche:

1) Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren der Formel



worin

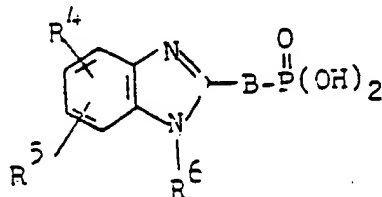
5 R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und
 Wasserstoff, Niederalkyl, Phenyl,
 Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Nieder-
 alkoxy bedeuten oder
 gemeinsam einen ankondensierten Benzol-
 10 ring bilden,

R^3 Wasserstoff, Niederalkyl oder gegebenen-
 falls durch Niederalkyl oder Halogen
 substituiertes Phenyl oder Benzyl be-
 deutet, und

15 A ein geradkettiger oder verzweigter, ge-
 sättigter oder ungesättigter bivalenter
 Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlen-
 stoffatomen bedeutet, der durch gegebenenfalls
 durch Niederalkyl oder Halogen substitu-
 20 iertes Phenyl oder durch Carboxyl oder durch
 die Phosphonsäuregruppe substituiert sein
 kann,

und deren Salze mit anorganischen oder organischen
 Basen und Säuren.

- 2) Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch die Formel



worin

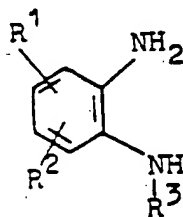
5 R^4 und R^5 gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Methyl, Chlor, Methoxy oder Nitro,

R^6 Wasserstoff, Methyl, Benzyl, Phenyl und

10 B Methylen, Äthylen, Propylen, Butylen, Vinylen, Phenylvinyle, Carboxyäthylen, Carboxypropylen, Dicarboxypropylen, Dicarboxybutylen, Phosphonopropylen, Phosphonobutylen, Carboxydiphosphonobutylen

bedeuten.

- 15 3) Verfahren zur Herstellung von Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren, dadurch gekennzeichnet, daß man o-Arylendiamine der Formel

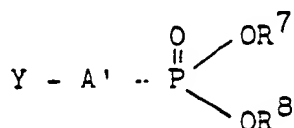


- 37 -

worin

R^1, R^2, R^3 die in Anspruch 1 genannte Bedeutung haben.

mit Phosphoncarbonsäureverbindungen der Formel

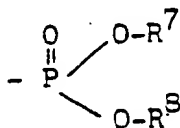


5 worin

Y Carboxy, Carbalkoxy, Carbphenoxy, Cyano, Carbamid oder Carbochlorid bedeutet,

10 R^7 und R^8 gleich oder verschieden sind und
Wasserstoff, Niederalkyl oder Phenyl bedeuten
oder gemeinsam über eine Äthylen- oder Propylen-
brücke einen Ring bilden können, und

15 A' ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter
oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoff-
rest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet,
der durch gegebenenfalls durch Nieder-
alkyl oder Halogen substituiertes Phenyl, oder
durch Y oder die Gruppe



20 substituiert sein kann, worin Y, R^7 und R^8 die oben
genannte Bedeutung haben

in Gegenwart einer Säure umgesetzt.

- *c1ccc2c(c1)c(c3c2n(c3)N(*)C(=O)OP(=O)(O)O)N(*)C(=O)OP(=O)(O)O

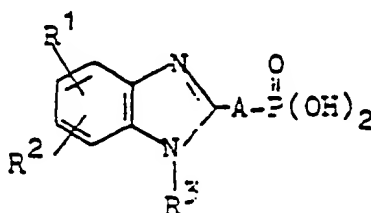
20 worin
 R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und
 Wasserstoff, Niederalkyl, Phenyl,
 Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Nieder-
 alkoxy bedeuten oder
 25 gemeinsam einen ankondensierten Benzol-
 ring bilden,

 R^3 Wasserstoff, Niederalkyl oder gegebenen-
 falls durch Niederalkyl oder Halogen
 substituiertes Phenyl oder Benzyl be-
 deutet, und
 30

A ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet, der durch gegebenenfalls durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder durch Carboxyl oder durch die Phosphonsäuregruppe substituiert sein kann,

oder deren Salze mit anorganischen oder organischen Basen und Säuren in Korrosionsschutzmitteln.

10) Verwendung von Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren der Formel



worin

15 R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Niederalkyl, Phenyl, Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Niederalkoxy bedeuten oder gemeinsam einen ankondensierten Benzolring bilden,

R^3 Wasserstoff, Niederalkyl oder gegebenenfalls durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder Benzyl bedeutet, und

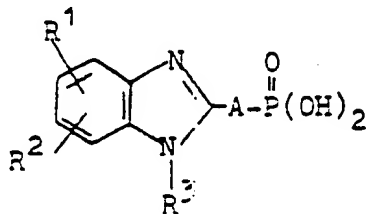
Le A 19 307

- A ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet, der durch gegebenenfalls
- 5 durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder durch Carboxyl oder durch die Phosphonsäuregruppe substituiert sein kann,
- oder deren Salze mit anorganischen oder organischen
- 10 Basen und Säuren in Netzmitteln für die Herstellung von wäßrigen Pigment- und Füllstoffaufschlämmungen.

Anlage zu VIII:
 Patentansprüche für Österreich

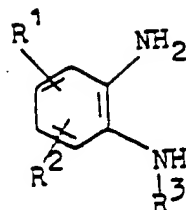
Patentansprüche:

1. Verfahren zur Herstellung von Benzimidazolyl-2-alkan-
 phosphonsäuren der Formel



- 5 worin
- R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und
 Wasserstoff, Niederalkyl, Phenyl,
 Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Nieder-
 alkoxy bedeuten oder
- 10 gemeinsam einen ankondensierten Benzol-
 ring bilden,
- R^3 Wasserstoff, Niederalkyl oder gegebenen-
 falls durch Niederalkyl oder Halogen
 substituiertes Phenyl oder Benzyl be-
 deutet, und
- 15
- A ein geradkettiger oder verzweigter, ge-
 sättigter oder ungesättigter bivalenter
 Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlen-
 stoffatomen bedeutet, der durch gegebenenfalls
- 20 durch Niederalkyl oder Halogen substitu-
 iertes Phenyl oder durch Carboxyl oder durch
 die Phosphonsäuregruppe substituiert sein
 kann,
- oder deren Salze mit anorganischen oder organischen
- 25 Basen und Säuren,

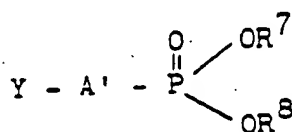
dadurch gekennzeichnet, daß man o-Aryldiamine der Formel



worin

R^1 , R^2 , R^3 die obengenannte Bedeutung haben

5 mit Phosphoncarbonsäureverbindungen der Formel

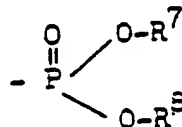


worin

Y Carboxy, Carbalkoxy, Carbphenoxy, Cyano,
Carbamid oder Carbochlorid bedeutet,

10 R^7 und R^8 gleich oder verschieden sind und
Wasserstoff, Niederalkyl oder Phenyl bedeuten
oder gemeinsam über eine Äthylen- oder Propylen-
brücke einen Ring bilden können, und

15 A' ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter
oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoff-
rest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet,
der durch gegebenenfalls durch Nieder-
alkyl oder Halogen substituiertes Phenyl, oder
durch Y oder die Gruppe

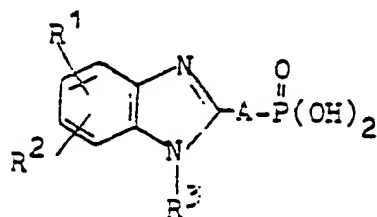


substituiert sein kann, worin Y, R^7 und R^8 die oben
genannte Bedeutung haben

in Gegenwart einer Säure umgesetzt.

Le A 19 307

- 2) Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß es in Gegenwart einer wäßrigen Protonensäure durchgeführt wird.
- 3) Verfahren nach den Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Konzentration an Säure im Reaktionsgemisch von 5 bis 90 Gew.-% beträgt.
- 4) Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Umsetzung im Temperaturbereich von 50 bis 200°C durchgeführt wird.
- 5) Verwendung von Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren der Formel

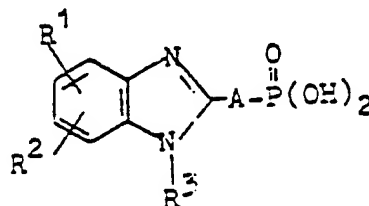


worin

- R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Niederalkyl, Phenyl, Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Niederalkoxy bedeuten oder gemeinsam einen ankondensierten Benzolring bilden,
- R^3 Wasserstoff, Niederalkyl oder gegebenenfalls durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder Benzyl bedeutet, und

- A ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet, der durch gegebenenfalls durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder durch Carboxyl oder durch die Phosphonsäuregruppe substituiert sein kann,
- 5 oder deren Salze mit anorganischen oder organischen Basen und Säuren in Korrosionsschutzmitteln.
- 10

6) Verwendung von Benzimidazolyl-2-alkan-phosphonsäuren der Formel



- worin
- 15 R^1 und R^2 gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Niederalkyl, Phenyl, Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Niederalkoxy bedeuten oder
- 20 gemeinsam einen ankondensierten Benzolring bilden,
- R^3 Wasserstoff, Niederalkyl oder gegebenenfalls durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder Benzyl bedeutet, und

- A ein geradkettiger oder verzweigter, gesättigter oder ungesättigter bivalenter Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen bedeutet, der durch gegebenenfalls
- 5 durch Niederalkyl oder Halogen substituiertes Phenyl oder durch Carboxyl oder durch die Phosphonsäuregruppe substituiert sein kann,
- 10 oder deren Salze mit anorganischen oder organischen Basen und Säuren in Netzmitteln für die Herstellung von wäßrigen Pigment- und Füllstoffaufschlämmungen.



EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.)
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	betrifft Anspruch	
	Chemical Abstracts Band 70, Nr. 5 3. Februar 1969 Columbus, Ohio, USA A.I. RAZUMOV et al. "Phosponic and phosphonous acid derivatives. XLIII. Some transformations of phosphorylated acetals" Seite 2009, Spalte 1 bis Spalte 2, Abstract Nr. 20160a & Tr. Kazan. Khim.- Tekhnol. Inst. Nr. 36, 1967, Seiten 480 bis 486 (Russ) -- Chemical Abstracts Band 68, Nr. 9, 26. Februar 1968 Columbus, Ohio, USA A.I. RAZUMOV et al. "Phosponic and phosphonous acid derivatives. XLV. Synthesis and some properties of phosphorylated benzimidazoles" Seite 3869, Spalte 2, Abstract Nr. 39731t & Zh. Obshch. Khim., Band 37, Nr. 7, 1967, Seiten 1620 bis 1622 (Russ) -- A <u>DE - A - 2 307 519</u> (MERCK & CO) -- A <u>DE - A - 2 206 933</u> (SHELL) -- A <u>US - A - 3 888 627</u> (PETROLITE) -- A <u>US - A - 3 720 498</u> (PETROLITE) ----	1	C 07 F 9/65 C 23 F 11/16 C 09 C 3/08 B 01 F 17/32 C 10 M 1/46 RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.) B 01 F 17/32 C 07 F 9/65 C 09 C 3/08 C 10 M 1/46 C 23 F 11/16 KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X: von besonderer Bedeutung A: technologischer Hintergrund O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: kollidierende Anmeldung D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus andern Gründen angeführtes Dokument & Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument
<input checked="" type="checkbox"/> Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.			
Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer	
Berlin	01-04-1980	KAPTEYN	

This Page Blank (uspto)